1/1 WPAT - @Thomson Derwent

Accession Nbr:

1991-165604 [23]

Sec. Acc. CPI:

C1991-071642

Title:

New 1-phenyl-2-aminocarbonyl-naphthalene derivs. - useful as antimicrobials, esp. fungicides for plant protection

Derwent Classes:

B03 B05 C02 C03 D22 E13 E14

Patent Assignee:

(CIBA) CIBA GEIGY AG

Inventor(s):

RIEBLI P

Nbr of Patents:

3

Nbr of Countries:

15

Patent Number:

**EP-430033** A 19910605 DW1991-23 \*

AP: 1990EP-0122174 19901120

DSR: AT BE CH DE ES FR GB GR IT LI LU NL SE

☑JP03190853 A 19910820 DW1991-39 AP: 1990JP-0320499 19901122

ZA9009408 A 19910828 DW1991-40 AP: 1990ZA-0009408 19901123

**Priority Details:** 

1989CH-0004210 19891124

Citations:

A3...9137; No.Citns.; NoSR.Pub

IPC s:

A01N-037/28 A01N-043/84 C07C-233/65 C07C-243/38 C07C-251/76 C07C-259/10 C07D-295/32

Abstract:

EP-430033 A

1-Phenyl-2-carbamoyl-naphthalene derivs. of formula (I) and their acid addn. salts are new. In (I), R1-R5 = H, halo, NO2, CN, 1-6C alkyl (opt.substd. by

# THIS PAGE BLANK (USPTO)

halo and/or 1-3C alkyl,1 or more times), 3-6C cycloalkyl, OR8, NR9R10, COOR9, CONR9R10 or N(R9)COR11; or 2 of them an adjacent ring C atoms are together methylenedioxy or ethylenedioxy (opt.substd. by 1 or more F atoms); R = H, 1-6C alkyl (opt. substd. as above), 3-4C alkenyl, propargyl, 3-halo-2-propynyl, OCO-Z-R11 or COR11; R9 and R10 = H or 1-4C alkyl; Z = O or NH; R6 = H, 1-6C alkyl (opt.substd. by 1 or more 1-4C alkoxy, halo and/or CN), 3-6C cycloalkyl, 3-7C alkenyl or alkynyl, halosubstd. 3-7C alkynyl, or n = zero or 1; R7= -XR12, NR13R14 or N=CR15R16; X = 0 or S; R12 is as R6 or COR11; R13 and R14 are as R12, or together they form a 4-7C alkylene chain forming a heterocycle, opt. substd. by 1 or 2 1-4C alkyl and opt. one CH2 of the chain is replaced by O, S or NR9, R15 and R16 are as R6, or together form a 4-7C alkylene chain as R13/R14 above. USE/ADVANTAGE - (I) are used to control phytopathogenic microorganisms, esp. fungi but also bacteria and viruses. They have preventative and curative effects, cause no damage to plants, have a systemic action, and can be applied to plants, soil or seeds. The pref. application rate is 0.2-0.6 g/hectare. (I) can also be used to protect material of animal or plant origin against microbial spoilage. (36pp Dwg.No.0/0)

### Manual Codes:

CPI: B06-A02 B06-A03 B07-H02 B10-A04 B10-A08 B10-A11B B10-A12C B10-A15 B10-A18 B10-A19 B12-A01 B12-A02C B12-A06 C06-A02 C06-A03 C07-H02 C10-A04 C10-A08 C10-A11B C10-A12C C10-A15 C10-A15 C10-A19 C12-A01 C12-A02C C12-A06 D09-A01 E07-H02 E10-A08C E10-A11B E10-A12C E10-A15 E10-A18 E10-A19

### **Update Basic:**

1991-23

### **Update Equivalents:**

1991-39; 1991-40

# THIS PAGE BLANK (USPTO)





(1) Veröffentlichungsnummer: 0 430 033 A2

(12)

### FUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(2) Anmeldenummer: 90122174.7

2 Anmeldetag: 20.11.90

(9) Int. CI.<sup>5</sup>: CO7C 259/10, A01N 37/28, C07C 243/38, C07D 295/32, A01N 43/84, C07C 251/84, C07C 251/76, A01N 43/40, C07C 251/86

Priorität: 24.11.89 CH 4210/89

Veröffentlichungstag der Anmeldung: 05.06.91 Patentblatt 91/23

Benannte Vertragsstaaten: AT BE CH DE DK ES FR GB GR IT LI LU NL SE Patentblatt

Anmelder: CIBA-GEIGY AG
 Klybeckstrasse 141

CH-4002 Basel(CH)

Erfinder: Riebli, Peter
Bienenheim
CH-6074 Giswil(CH)

Vertreter: Zumstein, Fritz, Dr. et al
 Zumstein & Kilingselsen Patentanwälte
 Bräuhausstrasse 4
 W-8000 München 2(DE)

(S) Mikrobizide Mittel.

(F) Neue 1-Aryl-2-naphthoesäureamide der Formel

Ā

worin bedeuter

worm toedeter.

R., Ra, Ra, Ra und Re unabhängig voneinander Wasserstoff, Halogen, Nitro, Cyano, unsubstituiertes oder durch Halogen undloder Ci-Ca-Rikoxy ein- oder mehrfach substituiertes Ci-Ca-Rikyl, oder Ca-Ca-Cycloalkyl, ORs, N-Righto, CO(DRs, CON(Ra)Rhio oder Nife)/COR1, oder worin zwei benachbarte Positionen an den aromatischen Ringen durch eine unsubstituierte oder durch Fluor ein- oder mehrfach substituierte Methylendioxy- oder Aethylendioxy-Gruppe überbrückt sind,
Rg Wasserstoff oder Ci-Ca-Rikyl, das unsubstituiert oder durch Ci-Ca-Rikoxy oder ein-oder mehrfach durch

R<sub>8</sub> Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>Alkyl, das unsubstitulent oder durch C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy oder ein-oleh Halogen substituiert ist, oder C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkenyl, Propargyl, 3-Halogen-2-propinyl,

R<sub>9</sub> und R<sub>10</sub> unabhängig voneinander Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl; R<sub>11</sub> C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl;

Z Sauerstoff oder NH;

R<sub>6</sub> Wasserstoff, unsubstituiertes oder durch C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, Halogen und/oder Cyano ein-oder mehrfach substitulertes C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkinyl, oder C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>-Alkenyl, C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>-Alkinyl oder durch Halogen substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>-Alkinyl oder

$$-(CH_2)_n$$
  $R_3$   $R_1$   $R_2$  ;

n 0 oder 1; R<sub>7</sub> X-R<sub>12</sub>,

$$\stackrel{R_{13}}{\underset{R_{14}}{\bigvee}} \ \mathrm{oder} \ \ \stackrel{N=C}{\underset{R_{16}}{\bigvee}}$$

X Sauerstoff oder Schwefel; R<sub>12</sub> die Definitionen von R<sub>6</sub> oder

R<sub>13</sub> und R<sub>14</sub> unabhängig voneinander die Definitionen von R<sub>12</sub>, oder R<sub>13</sub> und R<sub>14</sub> gemeinsam eine C<sub>4</sub>-C<sub>7</sub>-Alkylenkette bilden, welche mit dem sie verbindenden Stickstoffatom einen unsubstituierten oder durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl mono- oder disubstituierten Heterocyclus bilden kann, wobei eine der Methylengruppen aus dieser Kette durch O, S oder NR<sub>9</sub> ersetzt sein kann;

R<sub>15</sub> und R<sub>16</sub> unabhängig voneinander die Definitionen von R<sub>6</sub>, oder R<sub>15</sub> und R<sub>16</sub> gemeinsam eine C<sub>4</sub>-C<sub>7</sub>-Alkylenkette bilden, wobei diese durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl mono- oder disubstituiert sein kann und/oder eine der Methylengruppe aus dieser Kette durch O<sub>1</sub> S oder NR<sub>9</sub> ersetzt sein kann; einschliesslich der Sätureadditionsalize der Verbindungen der Formel I.

Die neuen Wirkstoffe besitzen pflanzenschützende Eigenschaften und eignen sich insbesondere zum Schutz von Pflanzen gegen den Befall von phytopathogenen Mikroorganismen wie Fungi, Bakterien und Viren,

#### MIKROBIZIDE MITTEL

Die vorliegende Erfindung betrifft neue substituierte 1-Aryl-2-naphthoesäureamide, deren Herstellung, sowie mikrobizide Mittel, die als Wirkstoff mindestens eine dieser Verbindungen enthalten. Die Erfindung betrifft ferner die Herstellung der genannten Mittel und die Verwendung der neuen Wirkstoffe und Mittel zur Bekämpfung schädlicher Mikroorganismen, insbesondere pflanzenschädigender Pilze.

Die erfindungsgemässen Verbindungen entsprechen der allgemeinen Formel I

worin bedeuten:

10

30

40

R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub>, R<sub>3</sub>, R<sub>4</sub> und R<sub>5</sub> unabhängig voneinander Wasserstoff, Halogen, Nitro, Cyano, unsubstituiertes oder durch Halogen und/oder C1-C3-Alkoxy ein- oder mehrfach substituiertes C1-C5-Alkyl, oder C3-C5-Cycloalkyl,  $OR_8$ ,  $N(R_9)R_{10}$ ,  $C(O)OR_9$ ,  $CON(R_9)R_{10}$  oder  $N(R_9)COR_{11}$ , oder worin zwei benachbarte Positionen an den aromatischen Ringen durch eine unsubstituierte oder durch Fluor ein- oder mehrfach substituierte Methylendioxy- oder Aethylendioxy-Gruppe überbrückt sind,

R<sub>8</sub> Wasserstoff oder C₁-C₅Alkyl, das unsubstituiert oder durch C₁-C₃-Alkoxy oder ein-oder mehrfach durch Halogen substituiert ist, oder C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkenyl, Propargyl, 3-Halogen-2-propinyl,

R<sub>9</sub> und R<sub>10</sub> unabhängig voneinander Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl; R<sub>11</sub> C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl;

Z Sauerstoff oder NH;

Re Wasserstoff, unsubstituiertes oder durch C1-Ce-Alkoxy, Halogen und/oder Cyano ein-oder mehrfach substitulertes C1-Ce-Alkyl, oder C3-Ce-Cycloalkyl, C3-C7-Alkenyl, C3-C7-Alkinyl oder durch Halogen substituiertes C3-C7-Alkinyl oder

n 0 oder 1; R7 X-R12,

X Sauerstoff oder Schwefel; R<sub>12</sub> die Definitionen von R<sub>6</sub> oder

# C-R<sub>11</sub> ;

R<sub>13</sub> und R<sub>14</sub> unabhängig voneinander die Definitionen von R<sub>12</sub>, oder R<sub>13</sub> und R<sub>14</sub> gemeinsam eine C<sub>4</sub>-C<sub>7</sub>-Alkylenkette bilden, welche mit dem sie verbindenden Stickstoffatom einen unsubstituierten oder durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl mono- oder disubstituierten Heterocyclus bilden kann, wobei eine der Methylengruppen aus dieser Kette durch O, S oder NR<sub>3</sub> ersetzt sein kann;

R<sub>15</sub> und R<sub>15</sub> unabhängig voneinander die Definitionen von R<sub>5</sub>, oder R<sub>15</sub> und R<sub>16</sub> gemeinsam eine C<sub>4</sub>-C<sub>7</sub>-Alkylenkette bilden, wobei diese durch C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Alkyl mono- oder disubstituiert sein kann und/oder eine der Methylengruppe aus dieser Kette durch O, S oder NR<sub>6</sub> ersetzt sein kann; einschliesslich der Säureadditionsalze der Verbindungen der Formel I.

Unter dem Begriff Alkyl selbst oder als Bestandteil eines anderen Substituenten sind je nach der Zahl der angegebenen Kohlenstoffatome beispielsweise folgende Gruppen zu verstehen: Methyl, Ethyl, Propyl, Butyl, Pentyl, Hexyl usw., sowie ihre Isomeren, wie z.B. Isopropyl, Isobutyl, tert.Butyl, Isopentyl usw. Cycloalkyl kann beispielsweise Cyclopropyl, Cyclopentyl oder Cyclohexyl bedeuten. Halosiy staht für einen einfach bis perhalogenierten Alkyisubstituenten, wie z.B. CH<sub>2</sub>Cl, CHCl<sub>2</sub>, CCl<sub>3</sub>, CH<sub>2</sub>Br, CHBr<sub>2</sub>, CBr<sub>3</sub>, CHgF, CFL, CCl<sub>2</sub>-CHCl<sub>2</sub>, CH<sub>2</sub>F, CJ<sub>3</sub> usw. Unter Halogen soll hier und im folgenden Fluor, Chlor, Brom oder Jod, vorzugsweise Fluor oder Chlor verstanden werden.

Von den durch R<sub>18</sub> und R<sub>18</sub> gemeinsam mit dem anliegenden Stickstoffatom gebildeten unsubstituierten oder substituierten Heterocyclen sind folgende Reste besonders hervorzuheben:

$$-N$$
  $N-CH_3$ ,  $-N$  ,  $-N$  ,  $-N$  ,  $-N$   $O$  ode  $-N$   $S$ .

Die Erfindung betrifft sowohl die freien Verbindungen der Formel I als auch deren Additionssalze mit anorganischen und organischen Säuren.

Erfindungsgemässe Salze sind insbesondere Additionssalze mit unbedenklichen anorganischen oder organischen Säuren, beispielsweise Halogenwasserstoffsäuren, 2.B. Chlor, Brom- oder Jodwasserstoffsäure, Schwefelsäure, Phosphorsäure, phosphorsge Säure, Salpetersäure, oder organischen Säuren wie Essigstere, Trifluoressigsäure, Trichoressigsäure, Propionsäure, Glycolsäure, Thiocyansäure, Milchsäure, Bernseisen, Zimtsäure, Oxatsäure, Aneisensäure, Benzolsulfonsäure, Benzolsulfonsäure, Methansulfonsäure, Salicylsäure, p-Aminosalicylsäure, 2-Phenoxybenzoesäure, 2-Acetoxybenzoesäure oder 1,2-Naphthalin-disulfonsäure,

Die Verbindungen der Formel I sind unter Normalbedingungen stabile Oele, Harze oder überwiegend 
kristalline Feststoffe, die sich durch äusserst wertvolle mikrobizide Eigenschaften auszeichnen. Sie lassen 
sich beispielsweise auf dem Agrarsektor oder verwandten Gebleten präventiv und kurativ zur Bekämpfung 
pflanzenschädigender Mikroorganismen einsetzen. Die erfindungsgemässen Wirkstoffe der Formel I zeichnen sich in weiten Anwendungskonzentrationen durch eine hohe tungizide Aktivität und problemlose 
Anwendung aus. Es wird keine Schädigung der behandelten Pflanzen beobachtet.

Aufgrund ihrer besonderen pflanzenschützenden Eigenschaften lassen sich die Verbindungen der Formel I in folgende Gruppen einteilen:

1. Verbindungen der Formel I, worin bedeuten:

30

Ri, Re, Rs, Rt, und Re, unabhängig voneinander Wasserstoff, Halogen, Nitro, Cyano, unsubstituiertes oder durch Halogen und/oder Cr-Cs-Alkoxy ein- oder mehrfach substituiertes Cr-Cs-Alkyl, oder Cs-Cs-Cyclalkyl, ORs oder N(Rs)Ris; oder worin zwei benachbarte Positionen an den aromatischen Ringen durch eine unsubstituierte oder durch Fluor ein- oder mehrfach substituierte Methylendioxy- oder Aethylendioxy-Gruppe überbrückt sind;

R<sub>8</sub> Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>Alkyl, das unsubstituiert oder durch C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy oder ein-oder mehrfach

durch Halogen substituiert ist, oder C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkenyl, Propargyl oder 3-Halogen-2-propinyl;

Rs und R10 unabhängig voneinander Wasserstoff oder C1-C4-Alkyl;

R<sub>6</sub> Wasserstoff, unsubstitulertes oder durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, Halogen und/oder Cyano ein-oder mehrfach substituiertes C1-C6-Alkyl, oder C3-C6-Cycloalkyl, C3-C7-Alkenyl, C3-C7-Alkinyl oder durch Halogen substituiertes C3-C7 Alkinyl;

R7 X-R12,

5

10

15

20

25

30

35

$$N$$
 $R_{13}$ 
oder  $N=C$ 
 $R_{16}$ 

X Sauerstoff oder Schwefel;

R<sub>12</sub> Wasserstoff, unsubstitulertes oder durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, Halogen und/oder Cyano ein-oder mehrfach substituiertes C1-C6-Alkyl, oder C3-C6-Cycloalkyl, C3-C7-Alkenyl, C3-C7-Alkinyl oder durch Halogen substituiertes C3-C7-Alkinyl oder

$$\underset{(CH_2)_n}{\overset{R_3}{\longleftarrow}} \underset{R_2}{\overset{R_1}{\longleftarrow}} \text{ oder } \underset{(C-R_{11})}{\overset{C-R_{11}}{\longleftarrow}} ;$$

R11 C1-C4-Alkyl;

R<sub>13</sub> und R<sub>14</sub> unabhängig voneinander die Definitionen von R<sub>12</sub>, oder R<sub>13</sub> und R<sub>14</sub> gemeinsam eine C<sub>4</sub>-C7-Alkylenkette bilden, welche mit dem sie verbindenden Stickstoffatom einen unsubstituierten oder durch C1-C4-Alkyl mono- oder disubstituierten Heterocyclus bilden kann, wobei eine der Methylengruppen aus dieser Kette durch O, S oder NRs ersetzt sein kann;

R<sub>15</sub> und R<sub>16</sub> unabhängig voneinander Wasserstoff, unsubstituiertes oder durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, Halogen und/oder Cyano ein- oder mehrfach substituiertes C1-C6-Alkyl, oder C3-C6-Cycloalkyl, C3-C7-Alkenyl, C3-C7-Alkinyl oder durch Halogen substituiertes C3-C7-Alkinyl oder

$$(CH_2)_n$$
  $R_3$   $R_1$   $R_2$  ;

oder R<sub>15</sub> und R<sub>15</sub> gemeinsam eine C<sub>4</sub>-C<sub>7</sub>-Alkylenkette bilden, wobei diese durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> Alkyl monooder disubstituiert sein kann und/oder eine der Methylengruppe aus dieser Kette durch O, S oder NRs ersetzt sein kann;

einschliesslich der Säureadditionsalze der Verbindungen der Formel I.

2. Verbindungen der Formel I, worin bedeuten:

R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub>, R<sub>3</sub>, R<sub>4</sub> und R<sub>5</sub> unabhängig voneinander Wasserstoff, Halogen, Nitro, Cyano, unsubstituiertes oder durch Halogen und/oder C1-C3-Alkoxy ein- oder mehrfach substituiertes C1-C6-Alkyl, oder C3-C6-Cycloalkyl, ORe oder N(Re)R10; oder worin zwei benachbarte Positionen an den aromatischen Ringen durch eine unsubstituierte oder durch Fluor ein- oder zweifach substituierte Methylendioxy-Gruppe

 $R_8$  Wasserstoff oder  $C_1$ - $C_6$ Alkyl, das unsubstituiert oder durch  $C_1$ - $C_8$ -Alkoxy oder ein-oder mehrfach durch Halogen substituiert ist, oder C3-C4-Alkenyl, Propargyl oder 3-Halogen-2-propinyl; 50

R<sub>9</sub> und R<sub>10</sub> unabhängig voneinander Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl; R<sub>6</sub> Wasserstoff, unsubstituiertes oder durch C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Alkoxy, Halogen und/oder Cyano ein-oder mehrfach substituiertes C1-C4-Alkyl, oder C3-C6-Cycloalkyl, C3-C5-Alkenyl, C3-C5-Alkinyl oder 3-Halogen-2-propi-

nyl; 66 R7 X-R12,

$$N = R_{13}$$
 oder  $N = C$   $R_{15}$ 

X Sauerstoff oder Schwefel:

R<sub>12</sub> Wasserstoff, unsubstituiertes oder durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, Halogen und/oder Cyano eln-oder mehrfach substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, oder C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>-Alkenyl, C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>-Alkinyl, 3-Halogen-2-propinyl oder

$$-(CH_2)_n$$
  $R_3$   $R_1$ 

n 0 oder 1:

5

10

15

25

30

40

45

50

55

R<sub>13</sub> und R<sub>14</sub> unabhängig voneinander die Definitionen von R<sub>12</sub> oder R<sub>13</sub> und R<sub>14</sub> gemeinsam eine C<sub>4</sub>-Cr-Alklyfenkette bilden, welche mit dem sie verbindenden Stickstoffatom einen unsubstituierten oder durch Cr-C<sub>4</sub>-Alklyl mono- oder disubstituierten Heterocyclus bilden kann, wobei eine der Methylengruppen aus dieser Kette durch O oder S ersetzt seln kann;

R<sub>1s</sub> und R<sub>1s</sub> unabhängig voneinander Wasserstoff, unsubstituiertes oder durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, Halogen und/oder Cyano ein- oder mehrlach substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkly, oder C<sub>3</sub>-C<sub>5</sub>-Cycloalkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>-Alkenyl, C<sub>3</sub>

$$-(CH_2)_n$$
  $R_3$   $R_1$   $R_2$  ;

oder R<sub>1s</sub> und R<sub>16</sub> gemeinsam eine C<sub>4</sub>-C<sub>7</sub>-Alkylenkette bilden, wobei diese durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl monooder disubstituiert sein kann und/oder eine der Methylengruppe aus dieser Kette durch O oder S ersetzt sein kann;

einschliesslich der Säureadditionsalze der Verbindungen der Formel I. 3. Verbindungen der Formel I. worin bedeuten:

Re Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>Alkyl, das unsubstituiert oder durch C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkoxy oder ein-oder mehrfach durch Halogen substituiert ist, oder C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkenyl, Propargyl oder 3-Halogen-2-propinyl; Re und R<sub>1</sub>- unabhängig vonsinander Wasserstoff oder C-C<sub>4</sub>-Alkyl:

Re Wasserstoff, unsubstituiertes oder durch C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Alkovy, Halogen und/oder Cyano ein-oder mehrfach sübstituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, oder C<sub>3</sub>-C<sub>5</sub>-Cycloalkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>5</sub>-Alkenyl, C<sub>3</sub>-C<sub>5</sub>-Alkinyl oder 3-Halogen-2-proping X-R<sub>1</sub>.

X Sauerstoff oder Schwefel:

R<sub>12</sub> Wasserstoff, unsubstituiertes oder durch C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Alkoxy, Halogen und/oder Cyano ein-oder mehrfach substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, oder C<sub>3</sub>-C<sub>5</sub>-Cycloalkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>5</sub>-Alkenyl, C<sub>3</sub>-C<sub>5</sub>-Alkinyl oder 3-Halogen-2-propi-

# EP 0 430 033 A2

 $R_{13}$  und  $R_{14}$  unabhängig voneinander die Definitionen von  $R_{12}$ , oder  $R_{13}$  und  $R_{14}$  gemeinsam eine  $C_4$ -Cy-Alkylenkette bilden, welche mit dem sie verbindenden Stickstoffatom einen unsubstitulierten oder durch C1-C4-Alkyl mono- oder disubstituierten Heterocyclus bilden kann, wobei eine der Methylengrup-

pen aus dieser Kette durch O oder S ersetzt sein kann;

R<sub>15</sub> und R<sub>16</sub> unabhängig voneinander Wasserstoff, unsubstituiertes oder durch C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Alkoxy, Halogen und/oder Cyano ein- oder mehrfach substituiertes C1-C4-Alkyl, oder C3-C6-Cycloalkyl, C3-C5-Alkenyl, C3-C<sub>5</sub>-Alkinyl oder 3-Halogen-2-propinyl; oder R<sub>15</sub> und R<sub>15</sub> gemeinsam eine C<sub>4</sub>-C<sub>7</sub>-Alkylenkette bilden, wobei diese durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl mono- oder disubstitulent sein kann und/oder eine der Methylengruppen aus dieser Kette durch O oder S ersetzt sein kann:

einschliesslich der Säureadditionssalze der Verbindungen der Formel I.

4. Verbindungen der Formel I, worin bedeuten: R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub> und R<sub>3</sub> unabhängig voneinander Wasserstoff, Halogen, unsubstitulertes oder durch Halogen und/oder  $C_1$ - $C_2$ -Alkoxy ein oder mehrfach substituiertes  $C_1$ - $C_3$ -Alkyl,  $OR_8$ ,  $N(R_9)R_{19}$ oder worin zwei und/oder  $C_1$ - $C_2$ -Alkoxy ein oder mehrfach substituiertes  $C_1$ - $C_3$ -Alkyl,  $OR_8$ ,  $OR_8$ benachbarte Positionen an den aromatischen Ringen durch Difluormethylendioxy überbrückt sind;

Re Wasserstoff oder C1-C2 Alkyl, das unsubstitulert oder durch C1-C2-Alkoxy oder ein-oder mehrfach

R4 und R5 unabhängig voneinander Wasserstoff, Halogen, NO2 oder C1-C2-Alkoxy, oder worin zwei benachbarte Positionen an den aromatischen Ringen durch eine unsubstituierte oder durch Fluor einoder zweifach substituierte Methylendioxy-Gruppe überbrückt sind;

Re und Rio unabhangig voneinander Wasserstoff oder Ci-Ce-Alkyl;

R<sub>6</sub> Wasserstoff, unsubstitulertes oder durch C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Alkoxy, Halogen und/oder Cyano substitulertes C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, oder 2-Allyl, 2-Propinyl oder 3-Jod-2-propinyl;

Rr X-R12,

20

25

30

35

45

50

X Sauerstoff oder Schwefel;

R<sub>12</sub> Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, 2-Allyl oder 2-Propinyl;

R<sub>13</sub> und R<sub>14</sub> unabhängig voneinander die Definitionen von R<sub>12</sub>, oder R<sub>13</sub> und R<sub>14</sub> gemeinsam eine C<sub>4</sub>-Cr-Alkylenkette bilden, weiche mit dem sie verbindenden Stickstoffatom einen unsubstituierten Heterocyclus bilden kann, wobei eine der Methylengruppen aus dieser Kette durch O oder S ersetzt sein kann;

 $R_{15}$  und  $R_{16}$  unabhängig voneinander die Definitionen von  $R_{13}$  oder  $R_{14}.$ 

5. Verbindungen der Formel I, worin bedeuten:  $R_1,\,R_2$  und  $R_3$  unabhängig voneinander Wasserstoff, Halogen,  $CF_3,\,OR_8$  oder  $N(R_9)R_{10};$ 

R<sub>8</sub> Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Alkyl oder CHF<sub>2</sub>; R<sub>9</sub> und R<sub>10</sub> unabhängig voneinander Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkyl;

R4 und R5 unabhängig voneinander Wasserstoff, Halogen oder Methoxy;

R<sub>6</sub> Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Cyanoalkyl;

R7 X-R12,

X Sauerstoff oder Schwefel;

Rts, Rts, Rts und Rts unabhängig voneinander die Definitionen von Rt2, oder Rt3 und Rts und/oder R<sub>12</sub> Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl; R<sub>15</sub> und R<sub>16</sub> gemeinsam eine C<sub>4</sub>-C<sub>5</sub>-Alkylenkette bilden, wobei eine der Methylengruppe durch O oder S ersetzt sein kann.

### EP 0 430 033 A2

Folgende Verbindungen zeichnen sich durch besonders vorteilhafte pflanzenschützende Eigenschaften

1-(3,4-Dimethoxyphenyl)-2-naphthoesäure-N-methyl-N-methoxy-amid;

1-(3,4-Dimethoxyphenyl)-2-naphthoesäure-N-methyl-N-ethoxy-amid;

1-(3,4-Dimethoxyphenyl)-2-naphthoesäure-N-ethyl-N-methoxy-amid;

1-(3,4-Dimethoxyphenyl)-2-naphthoesäure-N-ethyl-N-ethoxy-amid;

1,2-Dimethyl-1-[1-(3,4-dimethoxyphenyl)-2-naphthoyl]-hydrazin;

1,2,2-Trimethyl-1-[1-(3,4-dimethoxyphenyl)-2-naphthoyl]-hydrazin;

1-Methyl-1-[1-(3,4-dimethoxyphenyl)-2-naphthoyl]-hydrazono-isopropan.

Die Verbindungen der Formel I werden wie folgt hergestellt:

A) Umsetzung einer Aminoverbindung der Formel II

$$HN$$
 $R_6$ 
 $R_7$ 
 $(II)$ 

mit einem Naphthoesäurederlvat der Formel III

worin Y OH, Halogen oder C1-C4-Alkoxy bedeutet, zu einer Verbindung der Formel la

worin  $R_1 \cdot R_7$  die unter Formel I angegebenen Bedeutungen besitzen, bei Temperaturen von  $\cdot 25^{\circ}$  bis 150 °C, vorzugsweise von -10 °C bis zur Siedetemperatur des Reaktionsgemisches, in Gegenwart eines säureaktivierenden und/oder eines wasserentziehenden Mittels in einem reaktionsinerten Lösungsmittel

B) Umsetzung einer Verbindung der Formel la mit Phosphorpentasulfid zu einer Verbindung der Formel

55

50

45

15

25

worin R<sub>1</sub>-R<sub>2</sub> die unter Formel I angegebenen Bedeutungen besitzen, bei Temperaturen von 0° bis 120° C, in inerten Lösungsmitteln, wobei das Phosphorpertasulfid vorteilhaft in Gegenwart von K<sub>2</sub>S oder K<sub>2</sub>(S<sub>x</sub>) eingesetzt werden kann.

C) Umsetzung einer Verbindung der Formel Ic

worin  $R_1$ - $R_2$  und X die unter Formel 1 angegebenen Bedeutungen darstellen, mit einer Verbindung der 30 Formel IV

10

20

36

40

50

worin Q eine nucleophile Abgangsgruppe, wie z.B. Halogen, p-Tosyloxy, Trifluoracetyloxy, Benzolsulfonyloxy oder Mesyloxy, darstellt und die Bedeutung von R<sub>6</sub> unter Formel I angegeben ist, bei Temperaturen von 0 bis 220 °C, bevorzugt 20 bis 170 °C, in reaktionsinternen, vorzugsweise relativ polaren, Lösungsmitteln.

D) Umsetzung eines Ketons der Formel V

$$R_{15}$$
 C=O (V)

mit einer Hydrazinverbindung der Formel le

oder einem Salz davon zu einer Verbindung der Formel Id

$$R_3$$
 $R_1$ 
 $R_4$ 
 $R_4$ 
 $R_5$ 
 $R_1$ 
 $R_1$ 

worin R<sub>1</sub>-R<sub>16</sub> und X die unter Formel I angegebenen Bedeutungen besitzen, bei Temperaturen von -20\* bis 200°C, bevorzugt 20°C bis zum Siedepunkt des verwendeten Lösungsmittels, in einem reaktionsinerten Lösungsmittel oder in der Schmelze der Reaktionsteilnehmer, wobei das verwendete Lösungsmittel auch das an der Reaktion beteiligte Keton sein kann, sowie in Gegenwart eines Katalysators, wie z.B. einer geringen Menge einer anorganischen oder organischen Säure oder Base, oder ohne Katalysa-20

E) Umsetzung einer Verbindung der Formel If

5

10

25

30

50

mit einer Schwefelverbindung der Formel VI Hal-S-R<sub>12</sub> (VI) zu einer Verbindung der Formel Ig

- worin R<sub>1</sub>-R<sub>12</sub> und X die unter Formel I angegebenen Bedeutungen besitzen, bei Temperaturen von -30° bis 150°C, vorzugsweise -20° bis 40°C, in reaktionsinerten Lösungsmitteln oder Gemischen davon in Gegenwart eines säurebindenden Mittels.
- In dem vorstehend beschriebenen Verfahren gelangen folgende Reaktionshilfsmittel zur Anwendung. Geeignete reaktionsinerte Lösungs- oder Verdtinnungsmittel sind z.B. aliphatische und aromatische Kohlenwasserstoffe, wie Petrolether, Hexan, Benzol, Toluci oder Xylole; halogenierte Kohlenwasserstoffe, wie Chlorbenzol, Methylenchlorid, Chloroform oder Tetrachlorkohlenstoff, Nitrobenzol, Ether und etherartige Verbindungen, wie Dialkylether (Diethylether, Diisopropylether oder tert. Butylmethylether) sowie Dioxan, Tetrahydrofuran; ferner Ethylacetat oder Methylacetat sowie Gemische derartiger Verbindungen untereinan-

Darüber hinaus sind weitere reaktionsinerte, jedoch relativ polare Lösungsmittel, z.B. N,N-Dimethylformamid, Hexamethylphosphorsäuretriamid (HMPT), N,N-Dimethylacetamid, Dimethylsulfoxid, Acetonitril,

Als säurebindende Mittel kommen z.B. anorganische Basen, wie Hydroxide, Carbonate und Hydrogen-Benzonitril und andere zu nennen. carbonate von Alkali- und Erdalkalimetallen sowie die Hydride der Alkalimetalle in Frage, so z.B. NaOH, KOH, LIOH, Mg(OH)<sub>2</sub>, K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>, Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>, KHCO<sub>3</sub>, NaHCO<sub>3</sub>, CaCO<sub>3</sub> MgCO<sub>3</sub>, BaCO<sub>3</sub> usw.. Ferner kommen organische Basen in Frage, so z.B. tertiäre Amine, wie Trialkylamine (Triethylamin, Diethylmethylamin, Tripropylamin, Dimethylanilin, Methylethylanilin, usw.), Pyridin und Pyridinbasen, wie 4-Dimethylaminopyri-10 din oder 4-Pyrrolidylopyridin usw..

Als säureaktivierende und/oder wasserentziehende Mittel können beispielsweise Chlorameisensäureester wie Chlorameisensäureäthylester, oder Phosphorpentoxid, N,N'-Dicyclohexylcarbodiimid, N,N'-Carbonyldiimidazol oder N,N'-Thionyldiimidazol Anwendung finden.

Aus der Literatur sind verschiedentlich 1-Aryt-naphthoesäure-Derivate bekannt. So sind Amidderivate als pharmakologisch wirksame Substanzen in Ind. J. Pharm. Sci. 1985, 47 (1) 12-15; Chem. Abstr. 103, 25, 205882f (1985) beschrieben. Die europäische Patentanmeldung EP-251315 offenbart Ester- und Amidderivate mit humanmedizinischer Wirksamkeit. Darüber hinaus beschreibt die deutsche Offenlegungsschrift DE-OS 3710717 Arylnaphthoesäureamide mit bioziden, darunter auch fungiziden Eigenschaften. Diese Wirkstoffe konnten jedoch in der Praxis die an sie bei der Bekämpfung von pflanzenschädigenden Pilzen gestellten 20 Forderungen vor allem bei niedrigen Anwendungskonzentrationen nicht in ausreichendem Masse erfüllen.

Es wurde nun überraschend festgestellt, dass die erfindungsgemässen Verbindungen der Formel I ein sehr vorteilhaftes, die praktischen Bedürfnisse gut befriedigendes biozides Wirkungsspektrum gegen schädliche Mikroorganismen, insbesondere gegen phytopathogene Pilze und Bakterien, aufweisen. Sie besitzen sehr vorteilhafte kurative, systemische und insbesondere präventive Eigenschaften und lassen sich zum Schutz von zahlreichen Kulturpflanzen einsetzen. Mit dem Wirkstoff der Formel I können an Pflanzen oder an Pflanzenteilen (Früchte, Blüten, Laubwerk, Stengel, Knollen, Wurzein) von unterschiedlichen Nutzkulturen die auftretenden Schädlinge eingedämmt oder vernichtet werden, wobei auch später zuwachsende Pflanzenteile von phytopathogenen Mikroorganismen verschont bleiben.

Die erfindungsgemässen Wirkstoffe sind beispielsweise gegen die den folgenden Klassen angehören-30 den phytopathogenen Pilze wirksam: Ascomycetes z.B. Erysiphe, Sclerotinia, Fusarium, Monilinia, Helminthosporium, Basidiomycetes wie z.B. Puccinia, Tilletia, Rhizoctonia; sowie insbesondere die der Klasse der Phycomycetes angehörenden Oomycetes wie Phytophthora, Plasmopara, Peronospora, Pythium. Als Pflanzenschutzmittel können die Verbindungen der Formel I auch gegen wichtige Schadpilze aus der Familie der Fungl imperfecti eingesetzt werden, so z.B. gegen Cercospora, Pyricularia und Botrytis. Ueberdies wirken die Verbindungen systemisch. Darüber hinaus lassen sich Verbindungen der Formel 1 erfolgreich zum Schutz verderblicher Waren pflanzlicher oder tierischer Herkunft einsetzen. Sie bekämpfen Schimmelpilize wie Penicillium, Aspergillus, Rhizopus, Fusarium, Helminthosporium, Nigrospora und Alternaria sowie Bakterien wie Buttersäurebakterien und Hefen wie Candida. Diese Wirksubstanzen zeigen ferner hervorragende Wirkung gegen Boden- und Samen-bürtige Pilze.

Die Wirkstoffe der Formel I können ferner auch als Beizmittel zur Behandlung von Saatgut (Früchte, Knollen, Körner) und Pflanzenstecklingen zum Schutz vor Pilzinfektionen sowie gegen im Erdboden auftretende phytopathogene Pilze eingesetzt werden, wobei sie sich insbesondere als Getreidebeizmittel in der Bekämpfung von Pilzorganismen, wie beispielsweise Fusarium-, Helminthosporium und Tilletta-Arten,

Die Erfindung betrifft somit auch mikrobizide Mittel sowie die Verwendung der Verbindungen der auszeichnen. Formel I zur Bekämpfung phytopathogener Mikroorganismen, insbesondere pflanzenschädigender Pilze bzw. die präventive Verhütung eines Befalls an Pilanzen und an Vorräten pflanzlicher oder tierischer

Als Zielkulturen für den Pflanzenschutz gelten im Rahmen dieser Erfindung beispielsweise folgende Herkunft. 50 Pflanzenarten: Getreide: (Weizen, Gerste, Roggen, Hafer, Reis, Sorghurn und Verwandte); Rüben: (Zuckerund Futterrüben): Kern-, Stein- und Beerenobst: (Aepfel, Birnen, Pflaumen, Pfirsiche, Mandeln, Kirschen, Erd-, Him- und Brombeeren); Hülsenfrüchte: (Bohnen, Linsen, Erbsen, Soja): Oelkulturen: (Raps, Senf, Mohn, Oliven, Sonnenblumen, Kokos, Rizinus, Kakao, Erdnüssen); Gurkengewächse: (Kürbls, Gurken, Melonen); Fasergewächse: (Baumwolle, Flachs, Hanf, Jute); Citrustrüchte: (Orangen, Zitronen, Pampelmuse sen, Mandarinen); Gemüsesorten: (Spinat, Kopfsalat, Spargel, Kohlarten, Möhren, Zwiebeln, Tomaten, Karloffeln, Paprika); Lorbeergewächse: (Avocado, Cinnamonum, Kampfer) oder Pflanzen wie Mals, Tabak, Nüsse, Kaffee, Zuckerrohr, Tee, Weinreben, Hopfen, Bananen-und Naturkautschukgewächse sowie Zierpflanzen (Compositen).

### EP 0 430 033 A2

Wirkstoffe der Formel I werden üblicherweise in Form von Zusammensetzungen verwendet und können gleichzeitig oder nacheinander mit weiteren Wirkstoffen auf die zu behandelnde Fläche oder Pflanze gegeben werden. Diese weiteren Wirkstoffe können sowohl Düngemittel, Spurenelement-Vermittler oder andere das Pflanzenwachstum beeinflussende Präparate sein. Es können aber auch selektive Herbizide, Insektizide, Fungizide, Bakterizide, Nematizide, Moltuskizide oder Gemische mehrerer dieser Präparate sein, zusammen mit gegebenenfalls weiteren in der Formulierungstechnik üblichen Träger stoffen, Tensiden oder anderen applikationsfördernden Zusätzen.

Geeignete Träger und Zusätze können fest oder flüssig sein und entsprechen den in der Formulierungstechnik zweckdienlichen Stoffen, wie z.B. natürlichen oder regenerierten mineralischen Stoffen, 10 Lösungs-, Dispergier

Ein bevorzugtes Verfahren zum Aufbringen eines Wirkstoffes der Formel I bzw. eines (agro)chemischen Mittels, das mindestens einen dieser Wirkstoffe enthält, ist das Aufbringen auf das Blattwerk (Blattapplikation). Anzahl der Applikationen und Aufwandmenge richten sich dabei nach dem Befallsdruck (ir den entsprechenden Erreger (Pilzsorte). Die Wirkstoffe der Formel I können aber auch über den Errboend durch das Wurzelwerk in die Pflanze gelangen (systemische Wirkung), indem man den Standort der Pflanze mit einer flüssigen Zubereltung trähkt oder die Substanzen in fester Form in den Boden einbringt, z.B. in Form von Granulat (Bodenapplikation). Die Verbindungen der Formel I können aber auch auf Samenkömer aufgebracht werden (Coating), indem man die Körner entweder mit einer flüssigen Zubereitung des Wirkstoffs tränkt oder sie mit einer festen Zübereitung beschichtet. Darüber hinaus sind in besonderen Fällen weitere Applikationsarten möglich, so z.B. die gezielte Behandlung der Pflanzenstengei

Die Verbindungen der Formel I werden dabei in unveränderter Form oder vorzugsweise zusammen mit den in der Formulierungstechnik bilichen Hilfsmittel eingesetzt und werden deher z.B. zu Emulsionskonzentraten, streichfähigen Pasten, direkt versprühbaren oder verdünnbaren Lösungen, verdünnten Emulsionen, Spritzpulvern, löslichen Pulvern, Stäubemitteln, Granulaten, durch Verkapselungen in z.B. polymeren Stoffen in bekannter Weise verarbeitet. Die Anwendungsverfahren wie Versprühen, Vernebeln, Verstäuben, dersteuen, Bestreichen oder Glessen werden gleich wie die Art der Mittel den angestrebten Zielen und den gegebenen Verhältnissen entsprechend gewählt. Günstige Aufwandmengen liegen im allgemeinen bei 50 g bis 5 kg Aktivsubstanz (AS) je ha; bevorzugt 100 g bis 2 kg AS/ha, insbesondere bei 200 g bis 600 g AS/ha.

Die Formulierungen d.h. die den Wirkstoff der Formel I und gegebenenfalls einen festen oder fillssigen Zusätzstoff enthaltenden Mittel, Zubereitungen oder Zusammensetzungen werden in bekannter Weise hergestellt, z.B. durch inniges Vermischen und/der/ Vermahlen der Wirkstoffe mit Streckmitteln, wie z.B. mit Lösungsmitteln, festen Träger stoffen, und gegebenenfalls oberflächenaktiven Verbindungen (Tensiden).

Als Lösungsmittel können in Frage kommen: Aromatische Kohlenwasserstoffe, bevorzugt die Fraktionen SC, bis Crz, wie z.B. Xylolgemische oder substituierte Naphthaline, Phthalsäureester wie Dibutyh- oder Dioctyphrhalat, aliphalstehe Kohlenwasserstoffe wie Cyclohexan oder Paraffrine, Alkohole und Glykole sowie deren Ether und Ester, wie Ethylenglykolmonomethylether, Ketone wie Cyclohexano, stark polare Lösungsmittel wie N-Methyl-2-pyrolidon, Dimethylsulfoxid oder Dimethyltormamid, sowie gegebenenfalls epoxydierte Pflanzenöle oder Sojaöl, oder Wasser.

als feste Trägerstoffe, z.B. für Stäubernittel und dispergierbare Pulver, lassen sich Calcit, Talkum, Kaolin, Montmorillonit oder Attapulgit, hochdisperse Kieselsäure oder saugfähige Polymerisate verwenden. Als gekörne, adsorptive Granulatträger kommen Birnsstein, Ziegelbruch, Sepiolit oder Bentonit, als nichtsorptive Träger z.B. Calcit oder Dolomit in Frage. Es können auch zerkleinerte Pflanzenrückstände verwendet werden.

Als oberlächenaktive Verbindungen kommen je nach Art des zu formulierenden Wirkstoffes der Formel I nichtionogene, kation- und/oder anionaktive Tenside mit guten Emulgier-, Dispergier- und Netzeigenschaften in Betracht. Unter Tensiden sind auch Tensidoemische zu verstehen.

Weitere in der Formulierungstechnik gebräuchliche Tenside sind dem Fachmann bekannt oder können der einschlägigen Fachliteratur entnommen werden.

Die agrochemischen Zübereitungen enthallen in der Regel 0,1 bis 99 %, insbesondere 0,1 bis 95 % Wirkstoff der Formel I, 99,9 bis 1 %, insbesondere 99,9 bis 5 % eines festen oder flüssigen Zusatzstoffes und 0 bis 25 %, insbesondere 0,1 bis 25 % eines Tensides.

Während als Handelsware eher konzentrierte Mittel bevorzugt werden, verwendet der Endverbraucher in der Recel verdünnte Mittel.

Derartige (agro)chernische Mittel sind ein Bestandteil der vorliegenden Erfindung. Die nachfolgenden Beispiele dienen der Illustration der Erfindung, ohne dieselbe einzuschränken.

### Herstellungsbeispiele

# Beispiel 1: Herstellung von 1-(3,4-Dimethoxyphenyl)-2-naphthoesäure-N-methyl-N-methoxy-amid

£

10

15

25

40

7.0 g 1-(3.4-Dimethoxyphenyl)-2-naphthoesäure werden in 30 ml Toluol vorgelegt und mit 2.8 g Thionylchlorid versetzt. Die Reaktionsmischung wird zum Sieden erhitzt und 2 Std. unter Rückfluss gerührt. Anschliessend wird unter Vakuum das Lösungsmittel abgedampft und der Rückstand in 30 ml Dimethyllormamid aufgenommen. Die so erhaltene Lösung wird innert 3/4 Std. bei 0 bis 5 °C zu einer Suspension von Anschliessend ilsst man die Temperatur des Reaktionsgemisches auf Raumtemperatur ansteligen und rührt 3.5 Ml bei dieser Tamperatur nach.

3 Std. bei dieser Temperatur nach. Zur Aufarbeitung wird das Reaktionsgemisch auf 400 ml Wasser gegeben und 2 mal mit je 150 ml Ethyacetat extrahiert. Die organischen Phasen werden vereinigt, 3 mal mit je 150 ml Wasser gewaschen, Ethyacetat extrahiert. Die organischen Phasen werden vereinigt, 3 mal mit je 150 ml Wasser gewaschen, Über Natriumsulfat getrocknet, filtriert und das Lösungsmittel unter Vakuum entlernt. Der verbleibende Rückstand wird zur Reinigung mittles Ethylacetat über eine Kleselgelsäule chromatographiert. Die Titelverbindung wird in Form weisser Kristalle erhalten; Smp. 107-108 °C.

# Beisplel 2: Herstellung von 1-(3,4-Dimethoxyphenyl)-2-naphthoesäure-N-ethoxy-amid

9,6 g 1-(3,4-Dimethoxyphenyl)-2-naphthoesäure und 3,7 g Thionylchlorid werden 2,5 Stunden in 40 ml
Tolud unter Rückfluss gerührt. Anschliessend wird das Lösungsmittel abgedampft und der Rückstand in 40
3,05 g 0-Aethylhydroxylamin-Hydrochlorid und 6,4 g Triethylamin in 25 ml Dimethylformarnid getropft.
Anschliessend wird 16 Stunden bei Raumternperatur gerührt, mit ca. 100 ml Essigsäureethylester verdümt
und das Reaktionsgemisch 3 mal mit je 150 ml Wasser gewaschen.

Die organische Phase wird über Natriumsulfat getrocknet, filtriert und das Lösungsmittel verdampft. Der Die organische Phase wird über Natriumsulfat Die Titelverbindung wird dabei in Form weisser Kristalle feste Rückstand wird in Diethylether digeriert. Die Titelverbindung wird dabei in Form weisser Kristalle feste Rückstand wird in Diethylether digeriert. Die Titelverbindung wird dabei in Form weisser Kristalle feste Rückstand wird in Schrift werden verschaften. Smp.: 172- 173 C.

5 Beispiel 3: Herstellung von 1-(3,4-Dimethoxyphenyl)-2-naphthoesäure-N-methyl-N-ethoxy-amid

5.8 g des im Beispiel 2 þergestellten 1-(3.4-Dimethoxyphenyi)-2-naphthoesäure-N-ethoxy-amids und 0.7 g Natriumhydrid (55%-ig in Mineralöi) werden 1,5 Stunden bei Raumtemperatur in 110 ml Dimethylformamid gerührt. Anschliessend werden innerhalb 10 Minuten 2,6 g Methyljoidid zugetropit (die Temperatur steigt dabei von 23 °C aut 27 °C an). Nach beendeter Zugabe wird 4 Stunden bei Raumtemperatur gerührt, dann das Reaktionsgemisch in 500 ml Wasser gegossen und 3 mal mil je 100 ml Ethylacetat extrahert. Die Valkuum verdampti. Der feste Rückstand wird zur Reinlung mittels Diethylether Über eine Kleselgelsäule chromatographiert. Die Titelverbindung wird in Form weisser Kristalle erhälten. Smp.; 115-116 °C.

## Tabelle 1:

			Ì				
	۵	R,	×	R <sub>6</sub>	R,	physikal. Daten	
_	ı'ı		1		50	Smp. 107-108°C	
$\overline{}$	1.1. OCH <sub>3</sub>	осн,	0	CH <sub>3</sub>	OCH3	J. 157-158°C	
	1.2. OCH <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	0		осн,	omp. 157-150 &	
1.3	OCH3	н	S	СН3	OCH <sub>3</sub>		
	. I.4.	осн	0	CH,	осн	Cooce	
٠	1.5. OCH,	OCH3	0	CH <sub>3</sub>	NH-CH <sub>3</sub>	Smp. 128-130°C	
	1.6. OCH <sub>3</sub>	OCH,	0	CH <sub>3</sub>	S-CH <sub>3</sub>		
	1.7. OCH <sub>3</sub>	OCH,	0	CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	S-CH <sub>3</sub>	00001	
or.	1.8 OCH,	ОСН	0	CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	осн	Smp. 104-103-C	
	1.9. OCH,	OCH,	0		S-CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>		
; ≘	1.10. OCH,	OCH,	0	ı,	N(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	Smp. 159-161°C	
: =	1.11. OCH3	H	0	GB,	осн		
	1.12. OCH <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	0	CH <sub>3</sub>	NH2		
-	1.13. OCH,	OCH <sub>3</sub>	0	CH <sub>3</sub>	-S-CCl <sub>2</sub> F		
	1.14. OCH,	OCH	0	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	Smp. 98-100°C	
	1.15. CI	OCH <sub>3</sub>	0	CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	осн		
			4				

physikal, Daten		-			~~~		Smn 86 8990	200 - A				
R <sub>7</sub>	NH-CH,	SCH,	N(CH <sub>3</sub> )CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	ОСН	SCH <sub>3</sub>	OC,H <sub>5</sub>	SCH <sub>3</sub>	SCH <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>
R <sub>6</sub>	CH <sub>3</sub>	GH,	CH <sub>3</sub>	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	Y	CH <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH2CH=CH2	$\Diamond$	CH2	CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	сн
×	S	S	0	0	0	0	0	0		0	0	0
R <sub>2</sub>	ОСН	OCH3	осн	Ħ	осн	۵	осн,	OCH3	осн	ОСН	ОСН	ū
R <sub>1</sub>	1.16. OCH <sub>3</sub>	1.17. OCH <sub>3</sub>	1.18. OCH <sub>3</sub>	1.19. OCH <sub>3</sub>	1.20. OCH <sub>3</sub>	1.21. OCH <sub>3</sub>	1.22. OCH <sub>3</sub>	1.23. OCH <sub>3</sub>	1.24. OCH <sub>3</sub>	1.25. OCH <sub>3</sub>	1.26. OCH <sub>3</sub>	1.27. OCH <sub>3</sub>
ž	1.16	1.17.	1.18.	1.19.	1.20.	1.21.	1.22.	1.23.	1.24.	125.	1.26.	127.

		-	t				_
	R.	R <sub>2</sub>	×	R <sub>6</sub>	R <sub>7</sub>	physikal. Daten	
12	1.28, OCH,CH, OCH2CH3	OCH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	0	£,	осн		
	1.29 OCH <sub>3</sub>	OCH3	0	CH2CH=CH2	och <sub>3</sub>		
<del>_</del>	1.30, OCH <sub>3</sub>	осн	0	$C_2H_5$	SCH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	Cmn 168-169°C	
	1.31. OCH <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	0	City	N(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	and the same	
	1.32 OCH <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	0	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	SCC1 <sub>2</sub> F	Smr 115-116°C	
	1.33. OCH <sub>3</sub>	осн	0	CH <sub>3</sub>	OCH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	onit. or office	
4	1.34 OCH <sub>3</sub>	OC2H5	0	GH,	OCH <sub>3</sub>		
- 50	1.35 OCH <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	0	CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	NH-CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>		
9	1.36 OCH <sub>3</sub>	OCH3	0	CH <sub>3</sub>	OCH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		
	1.37. OCH <sub>3</sub>	0CH <sub>3</sub>	0	GH,	SCH <sub>2</sub>		
oó.	1.38. OCH <sub>3</sub>	OCH3	0	сн			
Š.	1.39. OCH <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	0	CH3			
			4				1

	$\top$							
physikal. Daten								
R,	—ocH <sub>2</sub>		SG.		(°)	OCH,	$\bigcirc_{z}$	ОСН,
R <sub>6</sub>	CH <sup>3</sup>	CH <sub>3</sub>	CH³	СН3	СН3	СН3	CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	$\Diamond$
·×	0	0	0	0	S	S	0	0
R <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	осн3	осн	OCH,	осн,	och,	ОСН	осн
R <sub>1</sub>	1.40. OCH <sub>3</sub>	1.41. OCH <sub>3</sub>	1.42. OCH <sub>3</sub>	1.43. OCH <sub>3</sub>	1.44. OCH <sub>3</sub>	1.45. OCH <sub>3</sub>	1.46. OCH <sub>3</sub>	1.47. OCH <sub>3</sub>
Ϋ́.	1.40	1.41	1.42.	1.43.	4.	1.45.	.46.	.47.

R <sub>1</sub>   R <sub>2</sub>   X   R <sub>5</sub>   R <sub>7</sub>   Physical R <sub>1</sub>   Physical R <sub>2</sub>							
0CH <sub>3</sub> 0 CH <sub>3</sub> SCC <sub>3</sub> CHC <sub>2</sub> 0CH <sub>3</sub> 0 CH <sub>3</sub> N=CCH <sub>2</sub> H 0 CH <sub>3</sub> SCF <sub>3</sub> CCH <sub>3</sub> 0 CH <sub>3</sub> SCF <sub>3</sub> OCH <sub>3</sub> 0 CH <sub>3</sub> N=CHCH <sub>3</sub> CH <sub>5</sub> CH  OCH <sub>3</sub> 0 CH <sub>3</sub> NCH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> CH  OCH <sub>3</sub> 0 CH <sub>3</sub> NCH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> CH  OCH <sub>3</sub> 0 CH <sub>3</sub> NCH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> CH  OCH <sub>3</sub> 0 CH <sub>3</sub> NCH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> CH  OCH <sub>3</sub> 0 CH <sub>3</sub> OCH <sub>3</sub>	ż	ž	. <sub>7</sub> 2	×	Ré	$R_{\gamma}$	physikal. Daten
OCH3	84	. CH	OCH3	0	CH <sub>3</sub>	SCC12CHC12	
H	1.49.	OCH,	OCH3	0		-N=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	
0.CH <sub>3</sub> 0 CH <sub>3</sub> NELINUM; 0.CH <sub>3</sub> 0 CH <sub>3</sub> NCH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> 0.CH <sub>3</sub> 0 CH <sub>3</sub> N(CH <sub>3</sub> )CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> 0.CH <sub>3</sub> 0 CH <sub>3</sub> N(CH <sub>3</sub> )CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> 0.CH <sub>3</sub> 0 CH <sub>3</sub> NCH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub> 0.CH <sub>3</sub> 0 CH <sub>3</sub> OCH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub> 0.CH <sub>3</sub> 0 CH <sub>3</sub> OCH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	1.50	осн	н			SCF <sub>3</sub>	
OCH <sub>3</sub> O CH <sub>3</sub> OCHCCH <sub>3</sub> )CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> OCH <sub>3</sub> O CH <sub>3</sub> OCH <sub>3</sub> O CH <sub>3</sub> N(CH <sub>3</sub> )CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> N(CH <sub>3</sub> )CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> OCH <sub>3</sub> O CH <sub>3</sub>	1,51.	OCH3	ОСН3	0	CH <sub>3</sub>	-N=CHCH <sub>3</sub>	
0CH <sub>3</sub> 0 CH <sub>3</sub> OCH <sub>3</sub> 0 CH <sub>3</sub>	1.52.	och3	OCH <sub>3</sub>	0	CH3	OCH(CH <sub>3</sub> )CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	
OCH <sub>3</sub> O CH <sub>3</sub> N(CH <sub>3</sub> )CH <sub>2</sub> CH=CH <sub>3</sub> OCH <sub>3</sub> O CH <sub>3</sub> - N(CH <sub>3</sub> )CH <sub>5</sub> CH=CH <sub>3</sub> OCH <sub>3</sub> O CH <sub>3</sub> O CH <sub>3</sub> OCH <sub>3</sub> O CH <sub>3</sub> O CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	1.53.	OCH3	OCH3	0	$\Diamond$	-NH <sub>2</sub>	
0CH <sub>3</sub> 0 CH <sub>3</sub> -CH <sub>5</sub> -	1.54	OCH3	OCH <sub>3</sub>	0	CH3	N(CH <sub>3</sub> )CH <sub>2</sub> CH=CH <sub>2</sub>	
OCH <sub>3</sub> 0 CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> OCH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> OCH <sub>3</sub> OCH <sub>3</sub>	1.55	i. OCH3	OCH3	0	CH <sub>3</sub>	N - CH <sub>3</sub>	
OCH <sub>2</sub> O- O CH <sub>3</sub>		OCH	OCH3	0	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	OCH2CH3	Smp. 116-118°C
		7OC	Н <sub>2</sub> 0-	0	CH3	OCH <sub>3</sub>	

		T							 			
	physikal. Daten											
	R,	-N(CH-)	OCH.	OCH	OCH, CH.	OCH.	ocaj.	-NHCH <sub>3</sub>	(°,	-NH-C <sub>2</sub> H <sub>3</sub>	-N=CH3	-сосн
	R <sub>6</sub>	СН3	CH <sub>3</sub>	СН³	СН3	СН2СН	CH,	СН3	CH3	CH <sub>3</sub>	сн	CH <sub>3</sub>
L	×	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
	R <sub>2</sub>	-ОСН <sub>2</sub> О-	-0CF <sub>2</sub> O-	-0CH2CH2O-	-0CH <sub>2</sub> O-	-осн2о-	-50-	-5.5	осн	ш	ОСН3	0CH <sub>3</sub>
L	R <sub>1</sub>								 1.65 OCH <sub>3</sub>	1.66. OCH <sub>3</sub>	1.67. OCH <sub>3</sub>	1.68. OCH <sub>3</sub>
ż		1.58.	1.59.	1.60.	1.61.	1.62	1.63.	7.	1.65	1.66.	1.67.	1.68

			-	a		physikal. Daten	
ž	Ž	R <sub>2</sub>	×	Re			
			Τ,		S 0.	Smp. 192-193°C	
1.69.	1.69. OCH <sub>3</sub>	осн			)		
í		OCH	0	н н	осн <sub>2</sub> сн <sub>3</sub>	Smp. 172-173°C	
	1./0.		_	Z	NHCH <sub>3</sub>		
1.71.	1.71. OCH3	OCH <sub>3</sub>	>		N/CH-)-	Smp. 190-191°C	
1.72	1.72. OCH <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	0	H		smp 131-132°C	
1.73	1.73. OCH <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	0	OCH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub> -C≡CH	Coll 211	
1 74	1 74 OCHs	OCH <sub>3</sub>	0	0C,H,	CH <sub>2</sub> -C≓CH	Smp. 117-119 C	
	150	OCH	0	н	NH <sub>2</sub>	Smp. 190-191°C	
<u>:</u>	1.73.					Smp. 178-179°C	
1.7	1.76. OCH <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	0	н		•	
	5	OCH	0	Н		Smp. 151-152°C	
≟	1.77.	,			) (H)()-N	Smp. 200-202°C	
_=	1.78. OCH <sub>3</sub>	ОСН3	의	H.	N=C(CH3)2		ł
_							

EP 0 430 033 A2

Γ	_	T			
	physikal. Daten	Smp. 166-168°C		Smp. 213-214°C	
8-	/w.	N=C(CH <sub>3</sub> )C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub>		
X R <sub>6</sub>		н	o CH <sup>3</sup>		
×		0	0		
$\mathbb{R}_2$		ОСН	осн		
R <sub>1</sub>		1.79. OCH <sub>3</sub>	1.80. OCH <sub>3</sub>		
ż	,	1.79.	1.80.		

# Tabelle 2:

10

50

5																	
10	physikal. Daten																
15	physik	1												•			
20			n "	. ~	É	, _								CH <sub>3</sub> ),		OCH2CH=CH2	
25	R,	ğ	OCH,	OCH	-NH-CH,	- HOO	, HO	OCH	OCH	OCH,	OCH	SCH3	ОСН	-N=C(CH <sub>1</sub> ),	OC,H,	0СН2	
30																	
95	R <sub>8</sub>	H.	, £	СН	СН3	СН³	СН3	CH,	$C_2H_5$	CH3	CH3	CH <sub>3</sub>	СН	CH3	CH3	СН³	
	×	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	S	•	•	•	1
0											-						1
	- R	Ξ	Ξ	Ħ	Ξ	20-3	1,0-3	H	Ξ	Ξ	H	Ξ	Ħ	Ħ	H	H	
i	<b>%</b>	1-осн <sub>3</sub>	3-0	2-0CH <sub>3</sub>	3-01	2-0CF <sub>2</sub> 0-3	2-OCH2O-3	2.7. 3-0CH <sub>3</sub> H	3-CI	2.9. 4-0CH <sub>3</sub>	2-CI	2.11. 3-CI	3-C1	3-01	3-CI	н	
	ž	2.1.	2.2.	2.3.	2.4.	2.5.	2.6.	2.7.	2.8.	2.9.	2.10. 2-CI	2.11.	2.12. 3-CI	2.13. 3-CI	2.14. 3-CI	2.15.	

--

EP 0 430 033 A2

		۵	X R R		R <sub>7</sub>	physikal. Daten
ż		2	1		(110/00	
2.16. H	Н	н	O CH <sub>3</sub>	CH3	OC(CH <sub>3</sub> )3	*
2.17. Н	н	æ	0	O CH <sub>3</sub>		
2.18. H	<b>H</b>	н	0	O CH3	-0CH <sub>2</sub>	

# 2. Formulierungsbeispiele für Wirkstoffe der Formel I (% = Gewichtsprozent)

2.1. Emulsion-Konzentrate	T =>	T -53	<del>-</del>
Wirkstoff aus den Tabellen 1 und 2	a)	b)	( c)
Ca-Dodecy/benzolsulfonat Rizinus6i-polyäthylenglykoläther (36 Mol Aethylenoxid) Tributylphenoyl-polyäthylenglykoläther (30 Mol Aethylenoxid) Cyclohexanon Xylolgemisch	25% 5% 5% - - 65%	40% 8% - 12% 15% 25%	50% 6% - 4% 20% 20%

Aus solchen Konzentraten können durch Verdünnen mit Wasser Ernulsionen jeder gewünschten Konzentration hergestellt werden.

2.2.1%	a)	b)	c)	d)
2.2. Lösungen  Wirkstoff aus den Tabellen 1 und 2 Aethylenglykol-monomethyläther Polyäthylenglykol M G 400  N-Methyl-2-pyrrolidon Epoxydiertes Kokosnussöl Benzin (Siedegrenzen 160-190° C)	80%	10% - 70% 20% -	5% - - - 1% 94%	95% - - - 5% -

Diese Lösungen eignen sich für die Applikation als Mikrodispersionen.

	a)	b) ·
2.3. Granulate  Wirkstoff aus den Tabellen 1 und 2 Kaolin Hochdisperse Kieselsäure Attapulgit	5% 94% 1%	10% - - 90%

Der Wirkstoff wird in Methylenchlorid gelöst, auf den Träger aufgesprüht und das Lösungsmittel anschliessend im Vakuum abgedampft.

2.4. Stäubernittel	a)	b)
Wirkstoff aus den Tabellen 1 und 2 Hochdisperse Kieselsäure Talkum Kaolin	2% 1% 97%	5% 5% - 90%

Durch inniges Vermischen auf Trägerstoffe mit dem Wirkstoff erhält man gebrauchsfertige Stäubemittel.

minges vermourer -			
	a)	b)	c)
2.5. Spritzpulver  Wirkstoff aus den Tabellen 1 und 2  Na-Ligninsulfonat	25% 5% 3%	50% 5%	75% - 5%
Na-Laurylsulfat Na-Diisobutylnaphthalinsulfonat Octylphenolpolyäthylenglykoläther (7-8 Mol Aethylenoxid)	- - 5%	6% 2% 10%	10%
Hochdisperse Kieselsäure Kaolln	62%	27%	

Der Wirkstoff wird mit den Zusatzstoffen gut vermischt und in einer geeigneten Mühle vermahlen. Man erhält Spritzpulver, die sich mit Wasser zu Suspensionen jeder gewünschten Konzentration verdünnen lassen.

Biologische Beispiele

10

15

20

25

30

35

40

50

55

Beispiel 3.1: Wirkung geben Plasmopara viticola auf Reben a) Residual-protektive Wirkung

Im 4-5 Blattstadium werden Rebensämlinge mit einer aus Spritzpulver des Wirkstoffes hergesteilten Spritzbrühe (0,02 % Aktivsubstanz) besprüht. Nach 24 Stunden werden die behandelten Pflanzen mit einer Sporangiensspension des Pilzes infiziert. Nach einer Inkubation während 6 Tagen bei 95-100 % relativer uftfleuchtigkeit und 20 °C wird der Pilzhefall heurfteil:

### b) Residual-kurative Wirkung

Im 4-5 Blattstadium werden Rebensämlinge mit einer Sporangiensuspension des Pilzes infiziert. Nach 2 einer Inkubation während 24 Stunden in einer Feuchtkammer bei 95-100 % relativer Luftfeuchtigkeit und 20 °C werden die infizierten Pflanzen getrocknet und mit einer aus Spritzpulver des Wirkstoffes hergestelle Spritzbrühe (0,02 % Aktivsubstanz) besprührt. Nach dem Antrocknen des Spritzbelagse werden die nach der Infektion.

Verbindungen aus den Tabellen zeigen gegen Plasmopara viticola auf Reben eine sehr gute fungizide Wirkung, insbesondere die Wirkstoffe Nr. 1.1, 1.5, 1.8, 1.15, 1.33, 1.44, 1.65 und 2.2 bewirken eine vollständige Unterdrückung des Pitibsfalls (Bestbefall 0 bis 5 %). Unbehandelte aber infizierte Kontrolipflanzen weisen dagegen einen Plasmopara-Befall von 100 % auf.

# 20 Beispiel 3.2: Wirkung geben Phytophthora auf Tomatenpflanzen a) Residual-protektive Wirkung

Tomatenpflanzen werden nach 3-wöchiger Anzucht mit einer aus Spritzpulver des Wirkstoffes hergestellten Spritzbrübe (0,02 % Aktivsubstanz) besprüht. Nach 24 Stunden werden die behandelten Pflanzen mit einer Sporangiensuspension des Pilizes infiziert. Die Beurteilung des Pilzbefalls erfolgt nach einer inkubation der infizierten Pflanzen während 5 Tagen bei 90-100 % relativer Luffteuchtigkeit und 20 /

# b) Systemische Wirkung

2u Tomatenpflanzen wird nach dreiwöchiger Anzucht eine aus Spritzpulver des Wirkstoffes hergestellte Spritzbrühe (0,002 % Aktivsubstanz bezogen auf das Erdvolumen) gegeben. Es wird dabei derauf geachtet, dass die Spritzbrühe nicht mit den oberirdischen Pflanzentellen in Berührung kommt. Nach 48 Stunden Pilanzen eine erlogt nach einer Instanzen mit einer Sporangiensuspension des Pitzes infliziert. Die Beurteilung des Pilzes infliziert. Die Beurteilung des Luftfeuchtigkeit und 20 °C.

Verbindungen aus den Tabellen zeigen eine nachhaltige Wirkung (weniger als 20 % Pilzbefall). Mit den Verbindungen Nr. 1.1, 1.5, 1.6, 1.15, 1.33, 1.44, 1.65 und 2.2 wird ein Befall praktisch vollständig verhindert (0 bis 5 % Befall), Unbehandelte aber infizierte Kontrollpflanzen weisen dagegen einen Phytophthora-Befall von 100 % auf.

#### Ansprüche

50

## 1. Verbindungen der Formel I

worin bedeuten:

 $R_{9}$  und  $R_{10}$  unabhängig voneinander Wasserstoff oder C1-C4-Alkyl;

15 R11 C1-C4-Alkyl;

10

R<sub>6</sub> Wasserstoff, unsubstituiertes oder durch C<sub>1</sub>-C<sub>1</sub>-Alkoxy, Halogen und/oder Cyano ein-oder mehrfach substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Alkyl, oder C<sub>3</sub>-C<sub>5</sub>-Cycloalkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>-Alkenyl, C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>-Alkinyl oder durch Halogen substitutertes C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>-Alkinyl oder

n 0 oder 1; Rr X-R<sub>12</sub>,

$$R_{13}$$
 oder N=C  $R_{15}$ 

X Sauerstoff oder Schwefel; R<sub>12</sub> die Definitionen von R<sub>6</sub> oder

- 45 R<sub>13</sub> und R<sub>14</sub> unabhängig voneinander die Definitionen von R<sub>12</sub>, oder R<sub>13</sub> und R<sub>14</sub> gemeinsam eine C<sub>4</sub>-C<sub>7</sub>-Alkylenkette bilden, welche mit dem sie verbindenden Stickstoffatom einen unsubstituierten oder durch C<sub>1</sub>-Alkyl mono- oder disubstituierten Heterocyclus bilden kann, wobei eine der Methylengruppen aus dieser Kette durch O, S oder NRg ersettat sein kann;
- Neue uurui 0, 3 00er king ersetzt serii neurii.

  Fiş und Rış unabhāngig voneinander die Definitionen von Rış, oder Rış und Rış gemeinsam eine Cı-Cı
  Neue ersetzt sein kann und/oder eine der Mettylengruppe aus dieser Kette durch O, S oder NR<sub>9</sub> ersetzt sein kann;
  - einschliesslich der Säureadditionsalze der Verbindungen der Formel I.
  - 2. Verbindungen der Formel I gemäss Anspruch 1, worin bedeuten: R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub>, R<sub>3</sub>, R<sub>4</sub> und R<sub>5</sub> unabhängig voneinander Wasserstoff, Halogen, Nitro, Cyano, unsubstitulertes oder R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub>, R<sub>3</sub>, R<sub>4</sub> und R<sub>5</sub> unabhängig voneinander Wasserstoff, Halogen, Nitro, Cyano, unsubstitulertes oder Alleyi, oder Ca-Ca-Cycloalkyi, oder Nifa)R<sub>10</sub>: oder worin zwei benachbarte Positionen an den aromatischen Ringen durch ein OR<sub>6</sub> oder Nifa)R<sub>10</sub>: oder worin zwei benachbarte Positionen an den aromatischen Ringen durch ein OR<sub>6</sub> oder Nifa)R<sub>10</sub>: oder Aethylendioxy-orippe Beherfückt sind;

### EP 0 430 033 A2

Rs Wasserstoff oder C1-C6Alkyl, das unsubstituiert oder durch C1-C3-Alkoxy oder ein-oder mehrfach durch Halogen substituiert ist, oder C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkenyl, 2-Propinyl oder 3-Halogen-2-propinyl; Rs und Rto unabhängig voneinander Wasserstoff oder C1-C4-Alkyl;

R<sub>6</sub> Wasserstoff, unsubstituiertes oder durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, Halogen und/oder Cyano ein-oder mehrfach substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, oder C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>-Alkenyl, C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>-Alkinyl oder durch Halogen substituiertes Ca-C7 Alkinyl; R7 X-R12,

X Sauerstoff oder Schwefel:

15 R<sub>12</sub> Wasserstoff, unsubstituiertes oder durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, Halogen und/oder Cyano ein-oder mehrfach  $substituiertes \ C_1-C_6-Alkyl, \ oder \ C_3-C_6-Cycloalkyl, \ C_3-C_1-Alkenyl, \ C_3-C_7-Alkinyl \ oder \ durch \ Halogen \ substitution \ durch \ durch$ tuiertes C3-C7-Alkinyl oder

$$(CH_2)_n$$
  $R_2$  oder  $C-R_{11}$ ;

25 R11 C1-C4-Alkvl:

n 0 oder 1:

10

20

35

 $R_{13}$  und  $R_{14}$  unabhängig voneinander die Definitionen von  $R_{12}$ , oder  $R_{13}$  und  $R_{14}$  gemeinsam eine  $C_4 \cdot C_7 - C_{13} \cdot C_{14}$ Alkylenkette bilden, welche mit dem sie verbindenden Stickstoffatom einen unsubstituierten oder durch C1-C4-Alkyl mono- oder disubstituierten Heterocyclus bilden kann, wobei eine der Methylengruppen aus dieser 30 Kette durch O, S oder NRs ersetzt sein kann;

R<sub>15</sub> und R<sub>16</sub> unabhängig voneinander Wasserstoff, unsubstituiertes oder durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, Halogen C7-Alkinyl oder durch Halogen substituiertes C3-C7-Alkinyl oder

oder  $R_{15}$  und  $R_{16}$  gemeinsam eine  $C_4\text{-}C_7\text{-}Alkylenkette bilden, wobei diese durch <math>C_1\text{-}C_4$  Alkyl mono- oder disubstituiert sein kann und/oder eine der Methylengruppe aus dieser Kette durch O, S oder NR<sub>3</sub> ersetzt sein kann; einschliesslich der Säureadditionsalze der Verbindungen der Formel I.

3. Verbindungen der Formel I gemäss Anspruch 1, worin bedeuten:

R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub>, R<sub>3</sub>, R<sub>4</sub> und R<sub>5</sub> unabhängig voneinander Wasserstoff, Halogen, Nitro, Cyano, unsubstituiertes oder durch Halogen und/oder C₁-C₃-Alkoxy ein- oder mehrfach substitulertes C₁-C₅-Alkyl, oder C₃-C₅-Cycloalkyl, ORs oder N(Rs)R10; oder worin zwei benachbarte Positionen an den aromatischen Ringen durch eine unsubstituierte oder durch Fluor ein- oder zweifach substituierte Methylendioxy-Gruppe überbrückt sind, Re Wasserstoff oder C1-C6 Alkyl, das unsubstituient oder durch C1-C3-Alkoxy oder ein-oder mehrfach durch

Halogen substituiert ist, oder C3-C4-Alkenyl, Propargyl oder 3-Halogen-2-propinyl;

R<sub>9</sub> und R<sub>10</sub> unabhängig voneinander Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl;

R<sub>6</sub> Wasserstoff, unsubstituiertes oder durch C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Alkoxy, Halogen und/oder Cyano ein-oder mehrfach  $substituiertes\ C_1-C_4-Alkyl,\ oder\ C_3-C_6-Cycloalkyl,\ C_3-C_5-Alkenyl,\ C_3-C_5-Alkinyl,\ oder\ 3-Halogen-2-propinyl;$ 

$$N$$
 $R_{13}$ 
oder  $N=C$ 
 $R_{15}$ 
 $R_{16}$ 

R<sub>12</sub> Wasserstoff, unsubstituiertes oder durch C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, Halogen und/oder Cyano ein-oder mehrfach substituiertes C1-C6-Alkyl, oder G3-C6-Cycloalkyl, C3-C7-Alkenyl, C3-C7-Alkinyl, 3-Halogen-2-propinyl oder

5

10

15

 $R_{13}$  und  $R_{14}$  unabhängig voneinander die Definitionen von  $R_{12}$ , oder  $R_{13}$  und  $R_{14}$  gemeinsam eine  $C_4$ - $C_7$ -Alkylenkette bilden, welche mit dem sie verbindenden Stickstoffatom einen unsubstituierten oder durch Ci-Ct-Alkyl mono- oder disubstituierten Heterocyclus bilden kann, wobei eine der Methylengruppen aus dieser

25 Kette durch O oder S ersetzt sein kann;  $R_{15}$  und  $R_{16}$  unabhängig voneinander Wasserstoff, unsubstituiertes oder durch  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy, Halogen und/oder Cyano ein- oder mehrfach substituiertes C1-C6-Alkyl, oder C3-C6-Cycloalkyl, C3-C7-Alkenyl, C6-C7-Alkinyl, 3-Halogen-2-propinyl oder

$$-(CH_2)_n$$
  $R_1$   $R_2$  ;

35 oder R<sub>15</sub> und R<sub>16</sub> gemeinsam eine C<sub>6</sub>-C<sub>7</sub>-Alkylenkette bilden, wobei diese durch C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl mono- oder disubstitulert sein kann und/oder eine der Methylengruppe aus dieser Kette durch O oder S ersetzt sein

einschliesslich der Säureadditionsalze der Verbindungen der Formel I.

4. Verbindungen der Formel I gemäss Anspruch 1, worin bedeuten: 40 R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub>, R<sub>3</sub>, R<sub>4</sub> und R<sub>5</sub> unabhängig voneinander Wasserstoff, Halogen, Nitro, Cyano, unsubstituiertes oder durch Halogen und/oder C1-C3-Alkoxy ein- oder mehrfach substituiertes C1-C6-Alkyl, oder C3-C6-Cycloalkyl, ORs oder N(Rs)Rsc; oder worin zwel benachbarte Positionen an den aromatischen Ringen durch eine unsubstituterte oder durch Fluor ein- oder zwelfach substituterte Methylendloxy-Gruppe überbrückt sind,

Rs Wasserstoff oder C1-C6Alkyl, das unsubstituient oder durch C1-C3-Alkoxy oder ein-oder mehrfach durch 45 Halogen substituiert ist, oder C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkenyl, Propargyl oder 3-Halogen-2-propinyl;

Rs und R10 unabhängig voneinander Wasserstoff oder C1-C4-Alkyl;  $R_{\delta}$  Wasserstoff, unsubstituiertes oder durch  $C_1$ - $C_2$ -Alkoxy, Halogen und/oder Cyano ein-oder mehrfach substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, oder C<sub>3</sub>-C<sub>5</sub>-Cycloalkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>5</sub>-Alkenyl, C<sub>3</sub>-C<sub>5</sub>-Alkinyl oder 3-Halogen-2-propinyl; R7 X-R12,

$$N = \begin{array}{c} R_{13} \\ N \\ R_{14} \end{array} \text{ oder } N = C \\ R_{16} \end{array};$$

56

50

X Sauerstoff oder Schwefel;

R<sub>12</sub> Wasserstoff, unsubstituiertes oder durch C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Alkoxy, Halogen und/oder Cyano ein-oder mehrfach substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, oder C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>5</sub>-Alkenyl, C<sub>3</sub>-C<sub>5</sub>-Alkinyl oder 3-Halogen-2-propinyl; R<sub>13</sub> und R<sub>14</sub> unabhängig voneinander die Definitionen von R<sub>12</sub>, oder R<sub>13</sub> und R<sub>14</sub> gemeinsam eine C<sub>4</sub>-C<sub>7</sub>-Alkylenkette bilden, welche mit dem sie verbindenden Stickstoffatom einen unsubstituierten oder durch C1-

C4-Alkyl mono- oder disubstituierten Heterocyclus bilden kann, wobei eine der Methylengruppen aus dieser Kette durch O oder S ersetzt sein kann; R<sub>15</sub> und R<sub>16</sub> unabhängig voneinander Wasserstoff, unsubstituiertes oder durch C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Alkoxy, Halogen

und/oder Cyano ein- oder mehrfach substituiertes C1-C4-Alkyl, oder C3-C6-Cycloalkyl, C3-C5-Alkenyl, C3-C5-Alken Cs-Alkinyl oder 3-Halogen-2-propinyl; oder R<sub>15</sub> und R<sub>16</sub> gemeinsam eine C<sub>4</sub>-C<sub>7</sub>-Alkylenkette bilden, wobei 10 diese durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl mono- oder disubstituiert sein kann und/oder eine der Methylengruppe aus dieser Kette durch O oder S ersetzt sein kann;

einschliesslich der Säureadditionssalze der Verbindungen der Formel I.

5. Verbindungen der Formel I gemäss Anspruch 1, worin bedeuten:

R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub> und R<sub>3</sub> unabhängig voneinander Wasserstoff, Halogen, unsubstituiertes oder durch Halogen und/oder C1-C2-Alkoxy ein- oder mehrfach substituiertes C1-C3-Alkyl, oder ORs, N(R3)R10 oder worin zwei benachbarte Positionen an den aromatischen Ringen durch Difluormethylendioxy überbrückt sind;

R<sub>8</sub> Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub> Alkyl, das unsubstituiert oder durch C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkoxy oder ein-oder mehrfach durch Halogen substituiert ist;

R4 und R5 unabhängig voneinander Wasserstoff, Halogen, NO2 oder C1-C3-Alkoxy, oder worin zwei 20 benachbarte Positionen an den aromatischen Ringen durch eine unsubstituierte oder durch Fluor ein- oder zweifach substituierte Methylendioxy-Gruppe überbrückt sind;  $R_9$  und  $R_{10}$  unabhängig voneinander Wasserstoff oder  $C_1\text{-}C_4\text{-}Alkyl;$ 

R<sub>6</sub> Wasserstoff, unsubstituiertes oder durch C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Alkoxy, Halogen und/oder Cyano substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, oder 2-Allyl, 2-Propinyl oder 3-Jod-2-propinyl;

25 Rr X-R12.

30

$$N_{R_{14}}$$
 oder  $N=C_{R_{16}}$ ;

X Sauerstoff oder Schwefel:

R<sub>12</sub> Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, 2-Allyl oder 2-Propinyl;

 $R_{13}$  und  $R_{14}$  unabhängig voneinander die Definitionen von  $R_{12}$ , oder  $R_{13}$  und  $R_{14}$  gemeinsam eine  $C_4$ - $C_7$ -Alkylenkette bilden, welche mit dem sie verbindenden Stickstoffatom einen unsubstituierten Heterocyclus bilden kann, wobei eine der Methylengruppen aus dieser Kette durch O oder S ersetzt sein kann,  $R_{15}$  und  $R_{16}$  unabhängig voneinander die Definitionen von  $R_{13}$  oder  $R_{14}$ .

6. Verbindungen der Formel I gemäss Anspruch 1, worin bedeuten:

40 R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub> und R<sub>3</sub> unabhängig voneinander Wasserstoff, Halogen, CF<sub>3</sub>, OR<sub>8</sub> oder N(R<sub>3</sub>)R<sub>10</sub>; R<sub>8</sub> Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkyl oder CHF<sub>2</sub>;

R<sub>9</sub> und R<sub>10</sub> unabhängig voneinander Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkyl;

R<sub>4</sub> und R<sub>5</sub> unabhängig voneinander Wasserstoff, Halogen oder Methoxy;

Re Wasserstoff, C1-C4-Alkyl oder C1-C3-Cyanoalkyl;

45 R7 X-R12.

50

X Sauerstoff oder Schwefel;

R<sub>12</sub> Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl;

R<sub>13</sub>, R<sub>14</sub>, R<sub>15</sub> und R<sub>16</sub> unabhängig voneinander die Definitionen von R<sub>12</sub>, oder R<sub>13</sub> und R<sub>14</sub> und/oder R<sub>15</sub> und R<sub>16</sub> gemeinsam eine C<sub>6</sub>-C<sub>5</sub>-Alkylenkette bilden, wobei eine der Methylengruppe durch O oder S ersetzt

7. 1-(3,4-Dimethoxyphenyl)-2-naphthoesäure-N-methyl-N-methoxy-amid;

# EP 0 430 033 A2

- 1-(3,4-Dimethoxyphenyl)-2-naphthoesäure-N-methyl-N-ethoxy-amid;
- 1-(3,4-Dimethoxyphenyl)-2-naphthoesäure-N-ethyl-N-methoxy-amid; 1-(3,4-Dimethoxyphenyl)-2-naphthoesäure-N-ethyl-N-ethoxy-amid;
- 1,2-Dimethyl-1-[1-(3,4-dimethoxyphenyl)-2-naphthoyl]-hydrazin;
- 5 1,2,2-Trimethyl-1-[1-(3,4-dimethoxyphenyl)-2-naphthoyl]-hydrazin;
  - 1-Methyl-1-[1-(3,4-dimethoxyphenyl)-2-naphthoyl]-hydrazono-isopropan.
  - 8. Verfahren zur Herstellung der Verbindungen der Formel I in Anspruch 1, gekennzeichnet durch
    - A) Umsetzung einer Aminoverbindung der Formel II

10

15

20

25

30

35

40

50

55

mit einem Naphthoesäurederivat der Formel III

worin Y OH, Halogen oder Ct-Ct-Alkoxy bedeutet, zu einer Verbindung der Formel la

$$\begin{array}{c} R_2 \\ R_3 \\ R_4 \\ R_5 \end{array}$$

- worin  $R_1 \cdot R_7$  die unter Formel I angegebenen Bedeutungen besitzen, bei Temperaturen von -25 bis 150°C, vorzugsweise von -10°C bls zur Siedetemperatur des Reaktionsgemisches, in Gegenwart eines säureaktivierenden und/oder eines wasserentziehenden Mittels in einem reaktionsinerten Lösungsmittel 45 B) Umsetzung einer Verbindung der Formel la mit Phosphorpentasulfid zu einer Verbindung der Formel oder Lösungsmittelgemisch;

worin R1-R2 die unter Formel I angegebenen Bedeutungen besitzen, bei Temperaturen von 0° bis 120°C, in inerten Lösungsmitteln; C) Umsetzung einer Verbindung der Formel Ic

10

15

40

50

55

worin  $R_1 \cdot R_7$  und X die unter Formel I angegebenen Bedeutungen darstellen, mit einer Verbindung der Q-Rs (IV).

worin Q eine nucleophile Abgangsgruppe darstellt und die Bedeutung von R₅ unter Formel I angegeben ist, bei Temperaturen von 0° bis 220°C in reaktionsinternen Lösungsmitteln; D) Umsetzung eines Ketons der Formel V

mit einer Hydrazinverbindung der Formel le

oder einem Salz davon zu einer Verbindung der Formel Id

$$\begin{array}{c} R_2 \\ R_3 \\ R_4 \\ R_5 \end{array}$$

$$\begin{array}{c} R_2 \\ R_1 \\ R_1 \\ N = C \\ R_{16} \end{array}$$

$$(Id),$$

worln R<sub>1</sub>-R<sub>16</sub> und X die unter Formel I angegebenen Bedeutungen besitzen, bei Temperaturen von -20 bis 200°C in einem reaktionsinerten Lösungsmittel oder in der Schmelze der Reaktionstellnehmer sowie in Gegenwart eines Katalysators oder ohne Katalysator;

E) Umsetzung einer Verbindung der Formel If

5

10

15

20

35

30 mit einer sSchwefelverbindung der Formel VI Hal-S-R<sub>12</sub> (VI) zu einer Verbindung der Formel Ig

worln R<sub>1</sub>-R<sub>12</sub> und X die unter Formel I angegebenen Bedeutungen besitzen, bei Temperaturen von -30 bis 150 C in reaktionsinerten Lösungsmitteln oder Gernischen davon in Gegenwart eines säurebindenden Mittels.

 Mittel zum Schutz von Pflanzen gegen den Befall durch Mikroorganismen, dadurch gekennzeichnet, dass es neben üblichen Träger- und Hillsstoffen als aktive Komponente mindestens eine Verbindung gemäss es neben üblichen Träger- und Hillsstoffen als aktive Komponente mindestens eine Verbindung gemäss es neben üblichen Träger- und Hillsstoffen als aktive Komponente mindestens eine Verbindung gemäss es neben üblichen Träger- und Hillsstoffen als aktive Komponente mindestens eine Verbindung gemäss es neben üblichen Träger- und Hillsstoffen als aktive Komponente mindestens eine Verbindung gemäss es neben üblichen Träger- und Hillsstoffen als aktive Komponente mindestens eine Verbindung gemäss es neben üblichen Träger- und Hillsstoffen als aktive Komponente mindestens eine Verbindung gemäss es neben üblichen Träger- und Hillsstoffen als aktive Komponente mindestens eine Verbindung gemäss es neben üblichen Träger- und Hillsstoffen als aktive Komponente mindestens eine Verbindung gemäss es neben üblichen Träger- und Hillsstoffen als aktive Komponente mindestens eine Verbindung gemäss es neben üblichen Träger- und Hillsstoffen als aktive Komponente mindestens eine Verbindung gemässen eine Verbindung gemässen eine Verbindung gemäßen gemäßen gemäßen eine Verbindung gemäßen g

10. Mittel gemäss Anspruch 9, dadurch gekennzeichnet, dass es als aktive Komponente mindestens eine Verbindung gemäss den Ansprüchen 2 bis 6 enthält.

verunung gemass Arispruch 9, dadurch gekennzeichnet, dass es als aktive Komponente eine Verbindung 11. Mittel gemäss Arispruch 9, dadurch gekennzeichnet, dass es als aktive Komponente eine Verbindung 14. Mittel gemäss Arispruch 9, dadurch gekennzeichnet, dass

12. Verfahren zur Herstellung eines agrochemischen Mittels von Anspruch 9, dadurch gekennzeichnet, dass nan mindestens eine gemäss Anspruch 1 definierte Verbindung mit geeigneten festen oder flüssigen man mindestens eine gemäss Anspruch 1 definierte Verbindung mit geeigneten festen oder flüssigen Träger- und Hillsstoffen Innig vermischt.

### EP 0 430 033 A2

- 13. Verwendung von Verbindungen gemäss Anspruch 1 zum Schutz von Pflanzen gegen den Befall durch phytopathogene Mikroorganismen.
- 14. Verwendung von Verbindungen gemäss einem der Ansprüche 2 bis 7 zum Schutz von Pflanzen gegen den Befall durch phytopathogene Mikroorganismen.
- 5 15. Verfahren zum Schutz von Pflanzen gegen den Befall durch phytopathogene Mikroorganismen, dadurch gekennzeichnet, dass man als Wirkstoff eine Verbindung gemäss Anspruch 1 auf die Pflanze oder deren Standort appliziert.
- Verfahren zum Schutz von Pflanzen gegen den Befall durch phytopathogene Mikroorganismen, dedurch gekennzeichnet, dass man als Wirkstoff eine Verbindung gemäss einem der Ansprüche 2 bis 7 auf die Pflanze oder deren Standord applitziert.
  - Verfahren gemäss den Ansprüchen 15 und 16, dadurch gekennzeichnet, dass es sich bei den phytopathogenen Mikroorganismen um Pilzorganismen handeit.

20

35

40

50



Europäisches Patentamt European Patent Office Office européen des brevets

Veröffentlichungsnummer: 0 430 033 A3

(12)

# EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

- (1) Anmeldenummer: 90122174.7
- 2 Anmeldetag: 20.11.90

(i) Int. CI.5: CO7C 259/10, A01N 37/28, C07C 243/38, C07D 295/32, A01N 43/84, C07C 251/84, C07C 251/76, A01N 43/40, C07C 251/786

- (3) Priorität: 24.11.89 CH 4210/89
- Veröffentlichungstag der Anmeldung:
   05.06.91 Patentblatt 91/23
- Benannte Vertragsstaaten:
   AT BE CH DE DK ES FR GB GR IT LI LU NL SE
- Weröffentlichungstag des später veröffentlichten Recherchenberichts: 11.09.91 Patentblatt 91/37
- (7) Anmelder: CIBA-GEIGY AG

Klybeckstrasse 141 CH-4002 Basel(CH)

- Erfinder: Riebll, Peter Bienenheim CH-6074 Glswil(CH)
- Vertreter: Zumstein, Fritz, Dr. et al
   Zumstein & Kilingselsen Patentanwälte
   Bräuhausstrasse 4
   W-8000 München 2(DE)

- Mikrobizide Mittel.
- Neue 1-Aryl-2-naphthoesäureamide der Formel

 $R_3$   $R_1$   $R_4$   $R_4$   $R_4$   $R_7$ 

worin bedeuten:

R1. R2. R3. R4 und R5 unabhängig voneinander Wasserstoff, Halogen, Nitro, Cyano, unsubstituiertes oder durch Halogen und/docf -0;-2-Alkoxy ein- oder mehrfach substituiertes C;-Cs-Alkyl, oder Cg-Cc-Cycloskyl, ORs, N(R3-)R.c. (C)OPS, c.ON(R3-)Ra- oder M(R3-)CR-II, oder worin zwei benachbarte Positionen an den aromatischen Ringen durch eine unsubstituierte oder durch Fluer ein- oder mehrfach substituierte oder durch Fluer ein- oder mehrfach substi-

tuierte Methylendioxy- oder Aethylendioxy-Gruppe überbrückt sind,

R<sub>8</sub> Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>Alkyl, das unsubstituiert oder durch C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Alkoxy oder ein-oder mehrfach durch Halogen substituiert ist, oder C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkenyl, Propargyl, 3-Halogen-2-proplnyl.

Re und Reo unabhängig voneinander Wasserstoff oder C1-C4-Alkyl;

R<sub>11</sub> C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl;

Z Sauerstoff oder NH:

Re Wasserstoff, unsubstituiertes oder durch C1-C1-Alkoxy, Halogen und/oder Cyano ein-oder mehrfach substituiertes C1-C2-Alkyl, oder C3-C4-Cycloalkyl, C3-C2-Alkeyl, C3-C3-Alkinyl oder durch Halogen substituiertes C3-C3-Alkinyl oder

EP 0 430 033 A3

$$-(CH_2)_n$$
  $R_3$   $R_1$   $R_2$  ;

n 0 oder 1; R<sub>7</sub> X-R<sub>12</sub>,

X Sauerstoff oder Schwefel; R<sub>12</sub> die Definitionen von R<sub>6</sub> oder

R<sub>13</sub> und R<sub>14</sub> unabhängig voneinander die Definitionen von R<sub>12</sub>, oder R<sub>13</sub> und R<sub>14</sub> gemeinsam eine C<sub>4</sub>-Cy-liklyeinkette bilden, welche mit dem sie verbindenden Stickstoffatom einen unsubstituierten deterner C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alky mone- oder disubstituierten Heterocyclus bilden kann, wobei eine der Methylengrupen aus dieser Kette durch O, S oder NR<sub>9</sub> ersetzt sein kann;

R<sub>15</sub> und R<sub>15</sub> unabhängig voneinander die Definitionen von R<sub>5</sub>, oder R<sub>15</sub> und R<sub>15</sub> gemeinsam eine C<sub>6</sub>-C<sub>7</sub>-Alkylenkette bilden, wobei diese durch C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl mono- oder disubstituiert sein kann und/oder eine der Methylengruppe aus dieser Kette durch O, S oder N<sub>6</sub> ersetzt sein kann.

einschliesslich der Säureadditionsalze der Verbindungen der Formel I.

Die neuen Wirkstoffe besitzen pflanzenschützende Eigenschaften und eignen sich insbesondere zum Schutz von Pflanzen gegen den Befall von phytopathogenen Mikroorganismen wie Fungi, Bakterien und Viren.



# EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung

EP 90 12 2174

	EINSCHLÄGIGE I	OKUMENTE				
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments in der maßgeblichen	ait Angabe, soweit erforderlie	h, Betriff Anspru		ASSIFIKATION DER NMELDUNG (Int. CL5)	
	Keine Entgegenhaltunge					
					RECHERCHIERTE SACHGEBRIETE (du. CL5)  C 07 C A 01 N C 07 D	
ī	Der vorlingende Recherchenbericht wur	de für alle Patentansprüche e Akschinkatuns der R	ristellt ccherche		Prifer	
	Recherchenori	12-06-1991		PAUWELS G.R.A.		
	DEN HAAG  KATEGORIE DER GENANNTEN X: von besonderer Bedeutung allein betrac Y: von besonderer Bedeutung in Verbindur anderen Veröffentlichung derselben Kal A: technologischer Hintergrand	DOKUMENTE T: det E: alt htet na ng mit einer D: in	r Erfindung zugrub eres Patentdokume ch dem Anmeideda der Anmeidung an s andern Gründen:	geführtes I ingeführte	Theorien oder Grundsätze och erst am oder ntillicht worden ist Jokument B Dokument	

THIS PAGE BLANK JUSPTO)